# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problems Mailbox.



ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE Bureau international

DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets 6: C07C 317/44, 317/46, C07D 319/06, 309/30

(11) Numéro de publication internationale:

WO 97/19917

**A1** 

(43) Date de publication internationale:

5 juin 1997/(05.06.97)

PCT/FR96/01782 (21) Numéro de la demande internationale:

12 novembre 1996 (12.11.96)

(22) Date de dépôt international:

(30) Bonnées relatives à la priorité: 95/14093

28 novembre 1995 (28.11.95) FR

(71) Déposant (pour tous les Etats désignés sauf US): L'OREAL [FR/FR]; 14, rue Royale, F-75008 Paris (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (US seulement): SOLLADIE, Guy [FR/FR]; 4, rue d'Oslo, F-67000 Strasbourg (FR). BAUDER, Claude [FR/FR]; 16, boulevard Leblois, F-67000 Strasbourg (FR).

(74) Mandataire: LHOSTE, Catherine; L'Oréal - D.P.I., 90, rue du Général-Roguet, F-92583 Clichy Cédex (FR).

(81) Etats désignés: JP, US, brevet européen (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Publiéc

Avec rapport de recherche internationale.

and the first transfer of the first transfer of 19 MAY 2000

(54) Title: METHOD FOR PREPARING (+)COMPACTIN AND (+)MEVINOLIN ANALOG COMPOUNDS HAVING A &-HYDROXY**δ-LACTONE GROUPING** 

(54) Titre: PROCEDE DE PREPARATION DE COMPOSES A GROUPEMENT  $\beta$ -HYDROXY- $\delta$ -LACTONE ANALOGUES DE LA (+) COMPACTINE ET DE LA (+) MEVINOLINE

#### (57) Abstract

A novel method for preparing (+)compactin and (+)mevinolin analog compounds having a  $\beta$ -hydroxy- $\delta$ -lactone grouping is disclosed. The method for preparing said compounds uses novel reaction intermediates. Said reaction intermediates and the respective methods for preparing same are also disclosed.

#### (57) Abrégé

L'invention a pour objet un nouveau procédé de préparation de composés à groupement  $\beta$ -hydroxy- $\delta$ -lactone analogues de la (+)Compactine et de la (+) Mevinoline. Le procédé de préparation de ces produits fait intervenir de nouveaux intermédiaires réactionnels, également objets de l'invention ainsi que leurs procédés de préparation respectifs.

# UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

4.77	Arméni <del>e</del>	GB	Royaume-Uni	MW	Malawi
AT AT	Autriche	GE	Géorgie	MX	Mexique
	Australie	GN	Guinée	NE	Niger
AU		GR	Grèce	NL	Pays-Bas
BB	Barbade	HU	Hongrie	NO	Norvege
BE	Belgique	IE	Irlande	NZ ·	Nouvelle-Zélande
BF	Burkina Faso	IT	Italie	PL	Pologne
BG	Bulgarie	JP	Japon	PТ	Portugal
BJ	Bénin	KE	Kenya	RO	Roumanie
BR	Brésil	KG	Kirghizistan	RU	Fédération de Russie
BY	Bélarus	KP	République populaire démocratique	SD	Soudan
CA	Canada	151	de Corée	SE	Suède
CF	République centrafricaine	KR	République de Coréc	SG	Singapour
CG	Congo	KZ	Kazakhstan	SI	Slovenie
CH	Suisse		Liechtenstein	SK	Slovaquie
CI	Côte d'Ivoire	LI	Sri Lanka	SN	Sénégal
CM	Cameroun	LK		SZ	Swaziland
CN	Chine	LR	Liberia	TD	Tchad
CS	Tchécoslovaquie	LT	Lituanie	TG	Togo
CZ	République tchèque	LU	Luxembourg	ΤJ	Tadjikistan
DE	Allemagne	LV	Lettonie	17	Trinité-et-Tobago
DK-	Danemark	MC	Monaco	UA	Ukraine
EE	Estonie	MD	République de Moldova	UG	Ouganda
ES	Espagne	MG	Madagascar		Etats Unis d'Amérique
FI	Finlande	ML	Mali	US	Ouzbékistan
FR	France	MN	Mongolie	UZ	
GA	Gabon	MR	Mauritanie	VN	Viet Nam

WO 97/19917 PCT/FR96/01782

Procédé de préparation de composés à groupement  $\beta$ -hydroxy- $\delta$ -lactone analogues de la (+) Compactine et de la (+) Mevinoline

L'invention a pour objet un nouveau procédé de préparation de composés à groupement β-hydroxy-δ-lactone analogues de la (+) Compactine et de la (+) Mevinoline. Le procédé de préparation de ces produits fait intervenir de nouveaux intermédiaires réactionnels, également objets de l'invention ainsi que leurs procédés de préparation respectifs.

Les inhibiteurs d'HMG - Coenzyme A-réductase (β-hydroxy-β-méthyl Glutaryl -10 Coenzyme A-réductase notée ci-après HMG-CoA-réductase), famille à laquelle (+) Compactine et la (+) Mevinoline, sont des actifs appartiennent la orale dans le traitement voie par utilisés pharmaceutiques hypercholestérolémies (taux plasmatiques de cholestérol trop élevés). Voir à cet effet le document « Pharmacologie, Des concepts fondamentaux aux applications 15 thérapeutiques », publié sous la direction de M. Schorderet, Editions Frison-Roche, seconde édition, 1992.

Ces inhibiteurs sont également utilisés dans le traitement des maladies liées à la présence excessive de cholestérol, telles que l'artériosclérose.

La (+) Compactine (formule 1 ci-après avec R=H) et la (+) Mevinoline (formule 1 avec R=CH<sub>3</sub>) sont des molécules bien connues pour leur activité d'inhibiteur d'HMG-CoA-réductase :

25

20

5

10

15

20

25

En outre, de nombreux travaux ont été développés autour du fragment lactonique de ces molécules. En particulier on trouve dans les documents Chapleur, Y. « Progress in the chemical synthesis of antibiotics and related microbial products », Springer Verlag 1993, vol.2, 829-937 (Doc I), et T. Rosen et C.H. Heathcock Tetrahedron, Vol.42, N°18, 4909-4951, 1986 (Doc II), une revue des synthèses d'analogues de la (+) Compactine et de la (+) Mevinoline, analogues ayant conservé le fragment lactonique de ces dernières et dont la partie lipophile est simplifiée par rapport à la (+)-Compactine et à la (+)-Mevinoline. Toutefois, aucune des voies de synthèse connues pour de telles molécules n'est satisfaisante.

Les principales voies de synthèse du fragment lactonique de la lactone 1, sous forme optiquement active, utilisent des produits de départ commerciaux chiraux comme l'acide malique ou l'acide 2-glutamique (M. Majewski & co Tet.Lett. 1984, 25, 2101; T. Minami & co Tet.Lett. 1993, 34, 513) ou des carbohydrates (M. Menges & co Synlett 1993, 901; M.S. Ernolenko & co, Tet.Lett.1994, 35, 715). D'autres comprennent une étape de réduction asymétrique avec des catalyseurs au Rhodium (M. Terada & co, Tet.Lett.1991, 32, 935; L. Shao & co. Tet.Lett.1991, 32, 7699) ou des réducteurs enzymatiques (F. Bennet & co, J.Chem.Soc. Perkin Transfer I, 1991, 133; M.H. Ansari, Tet.Lett. 1993, 34, 8271).

Ces synthèses ne sont pas dénuées d'inconvénients. En particulier, les produits de départ chiraux employés dans certaines de ces synthèses sont couteux, de même que sont très couteux les catalyseurs permettant d'induire une réduction asymétrique. D'autre part, les réductions asymétriques par voie enzymatique donnent des excès énantiomériques qui ne dépassent pas 80%.

On connait également des synthèses qui ne présentent pas ces inconvénients comme celle décrite dans Tet.Lett., Vol.35, N°5, 715-718, 1994 mais nécéssitent d'utiliser des réactifs et solvants dangereux, comme la pyridine et le tri-butylétain.

Aussi, c'est avec étonnement que la demanderesse a découvert une nouvelle voie de synthèse d'analogues de la (+) Compactine et de la (+) Mevinoline. Cette voie de synthèse, facile à mettre en oeuvre, extrapolable à l'échelle industrielle, utilise un produit de départ peu couteux, un agent chiral qui peut être fabriqué industriellement et présente un coût modéré. De plus, elle offre de bons rendements, et les produits de cette synthèse sont obtenus avec une excellente pureté énantiomérique (>98%). En outre, cette voie de synthèse permet d'accéder à de nouveaux analogues de la (+) Compactine et de la (+) Mevinoline.

10 L'invention a pour objet un nouveau procédé de préparation des produits répondant à l'une des formules (la) et (lb) :

20

25

5

dans lesquelles ५′ représente un radical choisi parmi :

- les alkyles en C1-C40, linéaires ramifiés ou cycliques, saturés ou insaturés, éventuellement interrompus par des ponts éthers et/ou éventuellement substitués par un ou plusieurs substituants choisis parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino primaire secondaire ou tertiaire, nitro, thiol, carboxyle, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyle en C1-C20, alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamido en C1-C20, et parmi les radicaux aryle et les hétérocycles azotés, oxygénés, phosphorés et soufrés en C1-C20, saturés ou insaturés.

- les aryles, éventuellement substitués par un ou plusieurs substituants choisis parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino alkylamino et dialkylamino en C1-C20, nitro, thiol, carboxyle, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyle en C1-C20, alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamido en C1-C20, aryles en C1-C20 et parmi les radicaux alkyles et aralkyles en C1-C20, saturés ou insaturés, linéaires, ramifiés ou cycliques, les hétérocycles azotés, oxygénés, phosphorés et soufrés en C1-C20, saturés ou insaturés.

- les aralkyles, éventuellement substitués par un ou plusieurs substituants choisis parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino alkylamino et dialkylamino en C1-C20, nitro, thiol, acide carboxylique, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyle en C1-C20, alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamido en C1-C20, aryles en C1-C20 et parmi les radicaux alkyles et aralkyles en C1-C20, saturés ou insaturés, linéaires, ramifiés ou cycliques.

- les hétérocycles azotés, oxygénés phosphorés ou soufrés, éventuellement substitués par un ou plusieurs substituants choisis parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino primaire secondaire ou tertiaire, nitro, thiol, acide carboxylique, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyle en C1-C20, alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamido en C1-C20, et parmi les radicaux aryles, aralkyles, les hétérocycles azotés, oxygénés et soufrés en C1-C20, saturés ou insaturés.

25

30

20

10

15

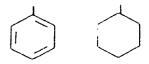
Les formules (Ia) et (Ib) couvrent un nombre de produits très important, dont l'étendue dans le domaine des inhibiteurs de HMG - Coenzyme A-réductase est illustrée par les documents « Progress in the chemical synthesis of Antibiotics and related microbial products » Y. Chapleur, vol.2, 1993, 829-937, G.Lukacs Ed. Springer Verlag (Doc I); T. Rosen et C.H. Heathcock Tetrahedron, Vol.42, N°18, 4909-4951, 1986 (Doc II) et J. Prous « The year's drug news, therapeutic targets, 1994 edition », Prous science Publishers (Doc III). Outre les produits mentionnés

dans ces documents, le procédé objet de la présente invention permet un accès facile à de nombreuses autres molécules répondant aux formules la et lb.

Parmi les radicaux représentés par Ψ, on peut citer par exemple les radicaux répondant au formules suivantes et qui correspondent aux produits de formule (la) connus comme inhibiteurs de HMG - Coenzyme A-réductase :

# 10 Décrits dans Doc 1 :

15



Décrits dans Doc III:

5

Les produits de formule (la) et de formule (lb) comportent au moins deux carbones asymétriques. Aussi l'invention a pour objet un procédé de préparation de chacun des quatre diastéréoisomères répondant à l'une des formules (la) ou (lb) pris isolément, ainsi que de leurs mélanges racémiques ou non.

L'invention a pour objet un procédé de préparation des produits de formule (la) et (lb), caractérisé en ce que :

15

10

1) dans une première étape, on fait réagir le tri-anion du 3,5-di-oxo-hexanoate d'alkyle de formule (X) représentée ci-dessous, avec le (X's)-p-toluène (noté

pTol) sulfinate de (-) ou de (+) menthyle pour obtenir le (Xs)-3,5-di-oxo-6-p-tolylsulfinyl hexanoate d'alkyle de formule (II).

$$Y-CO-CH_2-CO-CH_2-CO-CH_3$$
 (X)

5

10

Xs et X's désignant les configurations R ou S du soufre dans les deux molécules, avec  $Xs \neq X$ 's. Y représentant un radical alkyloxy en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, un radical aryloxy ou un radical aralkyloxy en C1-C18, un radical imidazolide, un radical alkylsulfure en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, arylsulfure, aralkylsulfure en C1-C18, un radical

Q désignant un radical alkyle en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé Quel que soit le choix de Y on désignera le groupement -COY du nom d'ester.

2). dans une seconde étape, on réduit de façon énantiosélective la fonction 5-carbonyle du (Xs)-3,5-di-oxo-6-paratolylsulfinyl hexanoate d'alkyle en alcool pour donner le [5( $X_5$ ), S(Xs)]-5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle de formule (III) ci-après.  $X_5$  désignant la configuration du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq X_5$  et Y ayant la même signification que ci-dessus,

25

20

15

25

3) dans une troisième étape, on réduit de façon diastéréosélective la fonction 3carbonyle du  $[5(X_5), S(X_5)]$ -5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle pour obtenir le [3 ( $X_3$ ), 5( $X_5$ ), S( $X_5$ )]-3,5-dihydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle de formule (IV) ci-après, X3 désignant la configuration du carbone C3, en choisissant une méthode de réduction donnant  $X_5 = X_3$  si l'on veut une configuration anti ou une méthode de réduction donnant  $X_5 \neq X_3$  si l'on veut une configuration syn des deux fonctions alcool, Y ayant la même signification que cidessus,

4) dans une quatrième étape, on protège les deux fonctions hydroxyle par des radicaux alkyle en C1-C8 ou aryle ou aralkyle, des radicaux tri-alkylsilyle, ou par 20 un radical alcane di-yle en C1-C8, un radical benzylidène, radicaux que l'on désignera R, pour obtenir un  $[3(X_3),$  $5(X_5)$ S(Xs)]-3,5-di-alkyloxy-6paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle de formule (V) ci dessous. Y ayant la même signification que ci-dessus, lesdits radicaux n'étant pas déplacés dans les conditions des étapes 5 et 6,

5) dans une cinquième étape, on réduit la fonction sulfoxyde en thioéther par une réaction de Pummerer pour obtenir un [3(X<sub>3</sub>), 5(X<sub>5</sub>)]-6-acetoxy-3,5-di-alkyloxy-6-paratolyl-thio-hexanoate d'alkyle de formule (VI) ci-après, R et Y ayant la même signification que ci-dessus,

$$\begin{array}{c|c}
O & OR & OR \\
\hline
N_3 & N_5 & SpTol \\
OAc & (VI)
\end{array}$$

6) dans une sixième étape, on transforme les fonctions en C6 en aldéhyde pour obtenir le  $[3(X_3), 5(X_5)]$  6-oxo 3,5-di-alkyloxy-hexanoate d'alkyle répondant à la formule (VII). Y et R ayant la même signification que ci-dessus.

20

10

15

7) dans une septième étape on condense le  $[3(X_3), 5(X_5)]$  6-oxo 3,5-di-alkyloxy-hexanoate d'alkyle de formule (VII) sur un réactif de Wittig  $Ph_3P=CH\Psi$ , avec  $\Psi$  ayant la définition donnée ci-dessus, pour donner le produit de formule (VIII), R et Y ayant la même signification que ci-dessus :

5 8) dans une huitième étape on réduit la double liaison pour obtenir :

9) dans une neuvième et dernière étape on élimine les groupes protecteurs des hydroxyle et on hydrolyse l'ester pour donner le produit de formule (la).

10

25

Selon une variante de l'invention on peut après l'étape 7) passer directement à l'étape 9) sans réduire la double liaison pour obtenir le produit de formule (lb).

On peut également inverser l'ordre des étapes 8 et 9 pour accéder aux produits de formule (la).

### Etape 1

Selon l'invention, on fait réagir le tri-anion du 3,5-dioxohexanoate d'alkyle de formule (X)

$$Y-CO-CH_2-CO-CH_2-CO-CH_3$$
 (X)

dans laquelle Y a la même définition que ci-dessus, avec le (X's)-p-toluène sulfinate de (-) ou de (+) menthyle pour obtenir le (Xs)-3,5-di-oxo-6-p-tolyl-sulfinyl hexanoate d'alkyle.

De façon préférentielle, on choisira Y parmi les radicaux méthoxy, éthoxy, terbutyloxy. 1-imidazolidinyle, benzyloxy, N(OMe)Q, avec Q radical alkyle en C1-C6.

15

En raison de sa plus grande facilité de préparation et de manipulation, on choisit avantageusement Y=OCH<sub>3</sub>.

11

La préparation du 3,5-di-oxo-hexanoate de méthyle, produit de départ, est connue, on pourra par exemple se référer à J.G. Batelan, Synth. Commun. 1976, 6, 81. Cette méthode de préparation peut être facilement appliquée aux autres 3,5-dioxohexanoate d'alkyle.

Pour la préparation des produits de formule (X) avec Y= N(OMe)Q, avec Q radical alkyle en C1-C6, on pourra se référer aux documents suivants : S. Nahmet S.M. Weinreb, Tet. Lett. 1981, Vol.22, 3815-3818 ; T.A. Oster et T.M. Harris, Tet. Lett. 1983, Vol.24, 1851-1854.

Le tri-anion du 3,5-di-oxo-hexanoate d'alkyle est obtenu de préférence par traitement avec de l'hydrure de sodium et soit du ter-butyl lithium soit du sec-butyl lithium en milieu anhydre à basse température. De façon encore plus préférentielle, cette réaction est effectuée en présence d'environ un équivalent d'hydrure de sodium et de deux équivalents de ter-butyl lithium ou en présence d'environ un équivalent d'hydrure de sodium et de deux équivalents de sec-butyl lithium. Préférentiellement la réaction est effectuée dans un solvant choisi parmi les éthers et encore plus préférentiellement le tétrahydrofurane. De façon préférentielle, cette réaction est effectuée à une température allant de -10°C à +10°C. Selon un mode préféré de réalisation de l'invention on fait cette réaction à une température voisine de 0°C.

25

30

20

Le (X's)-p-toluène sulfinate de menthyle, avec X's =R,S, est connu de l'homme du métier, on pourra par exemple se reporter à G. Solladié, J. Hutt, A. Girardin, Synthesis, 1987, 173. Le choix de l'un ou l'autre des isomères R ou S du p-toluène sulfinate de menthyle dépend de la configuration que l'on souhaite obtenir sur le carbone  $C_5$  après l'étape 2 de réduction de la cétone en  $C_5$ . Selon l'invention, le carbone  $C_5$  aura la même configuration,  $X_5$ =X's, que le soufre du (X's)-p-toluène sulfinate de menthyle. De façon préférentielle, cette réaction se

10

15

25

30

fait avec une quantité de p-toluène sulfinate de menthyle sensiblement égale à 50% en nombre de moles par rapport au nombre de moles de 3,5-di-oxo-hexanoate d'alkyle.

On sait que le (+) et le (-) menthol peuvent tous deux conduire à chacun des isomères R et S du p-toluène sulfinate de menthyle. Toutefois d'après G. Solladié, J. Hutt, A Girardin, Synthesis, 1987, 173, on connaît une méthode de synthèse extrapolable à l'échelle industrielle et permettant de préparer le (S) p-toluène sulfinate de (-) menthyle. Cette méthode conduit de façon analogue à partir du (+) menthol au (R) p-toluène sulfinate de (+) menthyle. On utilise donc de préférence l'un de ces deux réactifs. De façon préférentielle on souhaite obtenir un produit (Ia) ou (Ib) ayant la même configuration que les produits naturels connus comme inhibiteurs d'HMG - Coenzyme A-réductase, tels que la (+) Compactine et la (+) Mevinoline. Par conséquent, on utilise préférentiellement dans la première étape le (S)-p-toluène sulfinate de menthyle, et pour les raisons exposées ci-dessus on utilise de préférence le (S)-p-toluène sulfinate de (-) menthyle.

#### 20 Etape 2:

Selon l'invention, dans la seconde étape, on réduit de façon énantiosélective la fonction 5-carbonyle du (Xs)-3,5-di-oxo-6-paratolylsulfinyl hexanoate d'alkyle en alcool pour donner le  $[5(X_5), S(Xs)]$ -5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle, avec  $X_5 \neq Xs$ . De façon préférentielle, cette réduction est faite en traitant le (Xs)-3,5-di-oxo-6-p-tolylsulfinyl hexanoate d'alkyle par un hydrure respectant l'induction stéréochimique due au radical (Xs)-paratolylsulfinyle et ne réduisant pas le groupement -COY. En particulier, on peut citer l'hydrure de di-isobutyl aluminium, qui répond à ces conditions. De façon préférentielle cette réaction est conduite en milieu anhydre et les réactifs (produit de formule II et réducteur) sont introduits à une température inférieure à -20°C. De façon encore plus préférentielle, cette réaction est faite dans le tétrahydrofurane et les réactifs sont introduits à une température de -50°C et encore plus préférentiellement aux

environs de -78°C. On laisse ensuite le milieu revenir à température ambiante. Le démarrage de la réaction à basse température a pour but de garantir une stéréochimie exacte de  $C_5$ , toutefois cette condition n'est pas impérative et certains dérivés traités à 0°C présenteront la stéréochimie souhaitée.

5

10

15

A l'issue de ce traitement, seul le carbonyle en  $C_5$  a été réduit et il l'a été de façon stéréosélective. Ainsi, la réduction dans les conditions décrites ci-dessus du (R)-3,5-di-oxo-6-p-tolylsulfinyl hexanoate de méthyle donne le [5(S), S(R)]-5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoate de méthyle et inversement la réduction du (S)-3,5-di-oxo-6-p-tolylsulfinyl hexanoate de méthyle donne le [5(R), S(S)]-5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoate de méthyle.

## Etape 3

Selon l'invention, dans une troisième étape, on réduit de façon diastéréosélective la fonction 3-carbonyle du  $[5(X_5), S(Xs)]$ -5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinylhexanoate d'alkyle pour obtenir le  $[3 \ (X_3), \ 5(X_5), \ S(Xs)]$ -3,5-dihydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle, avec au choix une méthode de réduction donnant  $X_5 = X_3$  si l'on veut une configuration anti ou une méthode de réduction donnant  $X_5 \neq X_3$  si l'on veut une configuration syn des deux fonctions alcool.

20

25

30

De façon préférentielle, si l'on souhaite obtenir une configuration syn des deux alcools, on fera la réduction en traitant le produit de départ (formule III) par du borohydrure de sodium en présence d'un agent chélatant. On peut citer parmi les agents chélatants les dérivés de métaux comme par exemple les dérivés du zinc du titane et du bore. Par exemple, on peut utiliser pour cette réaction le tétraisopropyloxytitane, le bromure de zinc, le diéthylméthoxyborane. De façon préférentielle on utilisera comme agent chélatant du diéthylméthoxyborane. De façon préférentielle la réaction est conduite en milieu anhydre et les réactifs (produit de formule III, réducteur et agent chélatant) sont introduits à une température inférieure à 0°C. De façon préférentielle, cette réaction est mise en oeuvre en présence d'un excès de diéthylméthoxyborane et de borohydrure de sodium, dans le tétrahydrofurane en introduisant les réactifs à une température

inférieure à -20°C et préférentiellement à -78°C. Le démarrage de la réaction à basse température a pour but de garantir une stéréochimie exacte de C<sub>3</sub>. Toutefois, cette condition n'est pas impérative et certains dérivés traités à 0°C présenteront la stéréochimie souhaitée.

5

10

15

20

25

30

Si l'on souhaite obtenir une configuration anti des deux alcools en C<sub>3</sub> et C<sub>5</sub>, on fera préférentiellement la réduction en traitant le produit de départ (produit de formule III) par du triacétoxyborohydrure de tétraméthylammonium. Pour la mise en oeuvre de cette réaction, on pourra par exemple se référer à G. Solladié, C. Dominguez, J. Org. Chem. 1994, 59, 3898.

Ainsi, par le choix de la configuration R ou S du p-toluène sulfinate de menthyle et le choix de la méthode de réduction de la troisième étape, on peut parfaitement contrôler la configuration des carbones  $C_3$  et  $C_5$ .

## Etape 4:

Selon l'invention, dans une quatrième étape, on protège les deux fonctions hydroxyle par des radicaux alkyle en C1-C8 ou aryle ou aralkyle des radicaux trialkylsilyle, ou par un radical alcane di-yle en C1-C8, un radical benzylidène, radicaux que l'on désignera R. Parmi les radicaux susceptibles d'être employés pour protéger les deux fonctions hydroxyle, on peut citer par exemple les radicaux méthyle, benzyle, terbutyldiméthylsilyle, terbutyldiphénylsilyle, ou les radicaux isopropylidène et benzylidène, ces deux derniers radicaux permettant à eux seuls de protéger simultanément les deux hydroxyle. De façon préférentielle, pour des raisons économiques et de facilité de manipulation on utilise pour cette protection un radical isopropylidène. Cette réaction de protection est faite par des moyens biens connus de l'homme du métier, on pourra par exemple traiter le  $[3(X_3), 5(X_5), S(Xs)]$ -3,5-di-hydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle par du diméthoxypropane en présence de quantités catalytiques d'acide para toluène sulfonique dans l'acétone.

## Etape 5:

Selon l'invention, dans une cinquième étape, on réduit la fonction sulfoxyde du produit de formule (V) en thioéther par une réaction de Pummerer pour obtenir un  $[3(X_3), 5(X_5)]$ -6-acétoxy-3,5-di-alkyloxy-6-paratolyl-thio-hexanoate d'alkyle. De façon préférentielle, cette réaction est conduite dans l'anhydride acétique ou dans l'anhydride trifluoroacétique, en présence d'un large excès d'acétate de sodium anhydre. Pour la mise en oeuvre de cette réaction on peut par exemple se reporter à Tet. Lett. 23, 5541, 1982.

# 10 Etape 6

Selon l'invention, dans une sixième étape, on transforme les fonctions en C6 du produit de formule (VI) en aldéhyde pour obtenir le  $[3(X_3), 5(X_5)]$  6-oxo 3,5-dialkyloxy-hexanoate d'alkyle répondant à la formule (VII). Ces deux réactions peuvent être réalisées suivant plusieurs variantes :

15

5

6.1) Selon une première variante on peut :

6.1.a) réduire la fonction thioéther et hydrolyser l'acétate pour obtenir un alcool répondant à la formule (XI) :

20

25

30

#### puis:

6.1.b) oxyder l'alcool en C<sub>6</sub> en aldéhyde. Ces réactions sont bien connues de l'homme du métier, on pourra par exemple éliminer le soufre par un traitement au nickel de Raney dans un solvant protique, comme par exemple le méthanol, ou dans l'éthanol, mais on peut également faire cette réaction dans l'acétate d'éthyle; puis l'acétate peut être éliminé en traitant le milieu par une base, de préférence du carbonate ou de l'hydrure de di-isobutyl aluminium (DIBAL). De préférence, on élimine le soufre avec un large excès de nickel de Raney, cette quantité étant ajustée en fonction de l'avancement de la réaction.

L'oxydation de l'hydroxyle en aldéhyde peut être faite par des moyens bien connus de l'homme du métier, comme par exemple par la méthode de Swern, pour laquelle on pourra se référer à Mancuso et Swern, Synthesis, 1981, 165-185.

6.2) Selon une seconde variante, on peut transformer directement les fonctions thioéther et acétate en aldéhyde (VII). Par exemple, on traite le produit (VI) par une base telle qu'un carbonate en milieu aqueux.

10

15

20

25

30

RNSDOCID- JWO 071001781 1 .

5

#### Etape 7:

Selon l'invention, dans une septième étape on condense l'aldéhyde (VII) sur un réactif de Wittig  $Ph_3P=CH\Psi$ . Pour la préparation du réactif de Wittig et sa mise en oeuvre, on pourra se reporter à « Advanced Organic Chemistry, Jerry March, 3e édition Wiley, 1985, 845-854 »

## Etape 8:

La réduction de la double liaison qui constitue la huitième étape du procédé objet de l'invention peut être faite par tout moyen connu de l'homme du métier, comme l'hydrogénation en présence d'un catalyseur, par exemple le palladium sur charbon.

La neuvième étape qui consiste à déprotéger les groupements protecteurs R des hydroxyle fait appel aux connaissance de l'homme du métier. Par exemple un traitement acide en milieu aqueux permet d'hydrolyser les groupements isopropylidène et ester méthylique. Pour la déprotection des produits de formule (VIII) ou (IX) avec Y= N(OMe)Q, avec Q radical alkyle en C1-C6, on pourra se référer aux documents suivants : S. Nahm et S.M. Weinreb, Tet. Lett. 1981, Vol.22, 3815-3818; T.A. Oster et T.M. Harris, Tet. Lett. 1983, Vol.24, 1851-1854. Lorsque les fonctions hydroxyle sont protégées par un groupement benzyle ou paranitrobenzyle, on peut avantageusement réduire la double liaison et déprotéger les hydroxyles au cours d'une même étape. De même lorsque l'ester

10

15

20

-COY est un ester benzylique, on pourra hydrolyser l'ester en même temps que l'on réduit la double liaison.

L'invention a également pour objet :

- les (Xs)-3,5-dioxo-6-p-tolylsulfinyl hexanoates d'alkyle de formule (II),

dans laquelle Xs désigne la configuration R ou S du soufre dans les deux molécules, Y représente un radical alkyloxy en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, un radical aryloxy ou un radical aralkyloxy en C1-C18, un radical imidazolide, un radical alkylsulfure en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, arylsulfure ou aralkylsulfure en C1-C18, un radical

Q désignant un radical alkyle en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé

- les  $[5(X_5), S(X_5)]$ -5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoates d'alkyle de formule (III),

 $X_5$  désignant la configuration du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq X_5$ ,  $X_5$  et Y ayant la même signification que ci-dessus,

- les [3( $X_3$ ), 5( $X_5$ ), S( $X_5$ )]-3,5-dihydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoates d'alkyle de formule (IV),

 $X_3$  désignant la configuration R ou S du carbone  $C_3$ , Y.  $X_5$  et  $X_5$  ayant la même signification que ci-dessus, avec  $X_3 = X_5$  ou avec  $X_3 \neq X_5$ ,

- les  $[3(X_3), 5(X_5), S(X_5)]$ -3,5-di-alkyl-oxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoates d'alkyle de formule (V),

R représentant un radical alkyle en C1-C8 ou un radical aryle ou aralkyle en C1-C8, des radicaux tri-alkylsilyle, ou un radical alcane di-yle en C1-C8, un radical benzylidène, Y, Xs,  $X_3$  et  $X_5$  ayant la même signification que ci-dessus,

- les  $[3(X_3), 5(X_5)]$ -6-acétoxy-3.5-di-alkyloxy-6-paratolylthio-hexanoates d'alkyle de formule (VI),

15

$$\begin{array}{c|c}
O & OR & OR \\
& \downarrow & \downarrow & \downarrow \\
X_3 & X_5 & & SpToI
\end{array}$$
OAc (VI)

R, Y,  $X_3$  et  $X_5$  ayant la même signification que ci-dessus

- les  $[3(X_3),\ 5(X_5)]$  6-oxo 3,5-di-alkyloxy-hexanoate d'alkyle répondant à la formule (VII)

Y, R,  $\mathrm{X}_3$  et  $\mathrm{X}_5$  ayant la même signification que ci-dessus.

- les [3( $X_3$ ), 5( $X_5$ )]-6-acėtoxy-3,5-di-alkyloxy-6-hydroxy-hexanoates d'alkyle de formule (XI)

5

dans laquelle Y représente un radical alkyloxy en C2-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, un radical aryloxy ou un radical aralkyloxy en C1-C18, un radical imidazolide, un radical alkylsulfure en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, arylsulfure ou aralkylsulfure en C1-C18, un radical

-N-Q | OMe | Q désignant un radical alkyle en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, R,  $X_3$  et  $X_5$  ayant la même

signification que ci-dessus.

15

10

Selon une variante de l'invention, on peut également préparer les produits de formule (la) par un procédé comprenant les étapes 1 à 5 et 6.1.a, caractérisé en ce que l'on fait le triflate ou le tosylate de l'alcool (XI) puis qu'on le traite par un halogénure HalΨ, Hal désignant un atome de chlore de brome ou d'iode dans des conditions connues de l'homme du métier pour effectuer la substitution qui conduit au produit (IX) :

20

O OR OR 
$$\frac{1}{x_3}$$
  $\frac{1}{x_5}$   $\Psi$  (IX)

Celui-ci peut ensuite être déprotégé comme décrit ci-dessus pour donner (la).

20

25

Plus particulièrement l'invention a pour objet :

- le (R)-3.5-dioxo-6-p-tolylsulfinyl hexanoate de méthyle (formule II).
- le [5(S), S(R)]-5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoate de methyle (formule III),
- le [3(R), 5(S), S(R)]-3,5-dihydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate de méthyle (formule IV),
  - le [3(R), 5(S), S(R)]-3,5-dioxyisopropylidène-6-paratolylsulfinyl-hexanoate de méthyle (formule V),
- le [3(R), 5(S)]6-acétoxy-syn-3,5-dioxyisopropylidène-6-paratolylthiohexanoate de méthyle (formule VI),
  - le [3(R), 5(S)]6-oxo-syn-3,5-dioxyisopropylidène-hexanoate de méthyle (formule VII),

On donne ci-après à titre d'exemple, afin d'illustrer l'objet de l'invention, sans pour autant limiter sa portée, le procédé permettant d'accèder au (4R.6R)-(+)-4-hydroxy-6-(2-phényléthyl)-tétrahydro-2H-pyran-2-one (2). Un schéma correspondant à ce procédé est donné dans les annexes 1 et 2.

## Exemples:

30 Les spectres de RMN ont été faits sur un appareil de fréquence 200MHz, les mesures de pouvoir rotatoire sont faites à 25°C.

15

20

Exemple 1 : Synthèse du R-(+)-3.5-dioxo-6-p-tolylsulfinyl-hexanoate de méthyle

(4) :

A une suspension de 2,2g de NaH (0,95mole) dans 250ml de térahydrofuranne, maintenue à 0°C, est additionné au goutte à goutte 12,1g (0,0765mole) de 3,5dioxo-hexanoate de méthyle (6) en solution dans 25ml de tétrahydrofurane. Le mélange devient une suspension blanche épaisse à laquelle on additionne en 15min, à 0°C, à l'aide d'une cannule, 10g d'une solution 1,5M de t-butyl lithium dans du pentane (0,15mole de t-butyl lithium). Au cours de l'addition, la solution devient jaune, puis orange, puis enfin rouge. 11,31g de (-) menthyl (S)-paratoluenesulfinate (0.038mole) en solution dans 35ml de tétrahydrofurane est ajouté goutte à goutte pendant 20min. On agite encore le mélange pendant environ 40min à 0°C, jusqu'à disparition du sulfinate. Le milieu est alors dilué par addition de 10ml d'une solution aqueuse saturée de NH<sub>4</sub>Cl, puis de 250ml d'acétate d'éthyle et acidifié à pH 1 par addition de 170ml d'une solution aqueuse d'acide chlorhydrique 1N puis d'acide sulfurique concentré. La phase aqueuse est extraite trois fois par 150ml d'acétate d'éthyle. Les phases organiques sont rassemblées pour donner une solution qui est lavée avec 100ml de saumure, séchée sur sulfate de magnésium, puis le milieu est concentré sous vide. Le résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice (hexane/CH2Cl2) puis cristallisé (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>/(CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>O) pour donner 7,73g de cristaux de couleur jaune pále.

rendement: 68%

pouvoir rotatoire :  $[\alpha]_D$ =+261 (c=0,98 ;CHCl<sub>3</sub>)

25 point de fusion : 55-56°C

spectre RMN H<sup>1</sup> (CDCl<sub>3</sub>): ce produit est entièrement sous forme énol  $\delta$ =14,51(s large, 1H);  $\delta$ =7,51(fragment A d'un système (AB)<sub>2</sub>, 2H, J<sub>AB</sub>=8Hz,  $\Delta \nu$ =37Hz)):  $\delta$ =7,32(fragment B d'un système (AB)<sub>2</sub>, 2H, J<sub>AB</sub>=8Hz,  $\Delta \nu$ =37Hz)):  $\delta$ =5,65(s, 1H);  $\delta$ =3,72(s, 3H);  $\delta$ =3,69(fragment A d'un système AB, 1H, J<sub>AB</sub>=14Hz,  $\Delta \nu$ =17Hz));  $\delta$ =3,58(fragment B d'un système AB, 1H, J<sub>AB</sub>=14Hz,  $\Delta \nu$ =17Hz)):  $\delta$ =3,35(s, 2H):  $\delta$ =2,40(s, 3H).

spectre RMN C13 (CDCI3):

 $\delta$ =188,9 ;  $\delta$ =179,6 ;  $\delta$ =167,4 ;  $\delta$ =142,4 ;  $\delta$ =139,6 ;  $\delta$ =130,2 ;  $\delta$ =124,1 ;  $\delta$ =102,8 ;  $\delta$ =64,9 ;  $\delta$ =52,6 ;  $\delta$ =45,3 ;  $\delta$ =21.6.

5 analyse élémentaire (C<sub>14</sub>H<sub>16</sub>O<sub>5</sub>S) :

С Н

théorique: 56,7

5,4

trouvé :

15

20

25

56,7

5,5

10 Exemple 2 Synthèse du [5(S), S(R)]-(+)-5-hydroxy-3-oxo-6-paratoly|sulfinyl-hexanoate de méthyle (7)

A une solution de 5,88g (0,0198mole) du produit 4 dans 350ml de térahydrofuranne est additionné, au goutte à goutte, à -78°C, 40,5mL d'une solution 1M d'hydrure de diisobutyl aluminium (Dibal-H). Après 15min d'agitation sont additionnés 80ml de méthanol. Au bout d'une heure on laisse le mélange revenir à température ambiante puis les solvants sont évaporés sous vide pour donner une fine poudre orange que l'on dissout dans 300ml d'acétate d'éthyle. A cette solution est ajouté 20ml d'une solution aqueuse saturée de disodium Ltartrate dihydrate. Ce mélange est agité pendant 12 heures à température ambiante puis acidifié à pH 4 par addition d'acide chlorhydrique concentré. La phase aqueuse est extraite deux fois par 150ml d'acétate d'éthyle puis saturée de NaCl, puis extraite une fois par 150ml d'acétate d'éthyle. Les phases organiques sont assemblées, puis cette solution est lavée avec de la saumure, séchée sur sulfate de magnésium, et le milieu est concentré sous vide. Le résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice (hexane/CH2Cl2 : 1/1) puis cristallisé (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>/(CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>O).pour donner 2,61g de cristaux. excès énantiomérique d.e.>98%.

rendement: 44%

pouvoir rotatoire :  $[\alpha]_D$ =+213 (c=1,48 ;CHCl<sub>3</sub>) ;  $[\alpha]_D$ =+153 (c=0,90 ;acétone) point de fusion : 120-121°C

spectre RMN H¹ (CDCl<sub>3</sub>) : 9% de forme énoi identifiée par un doublet à 4,12ppm, J=3,4Hz.

 $\delta = 7.52 (\text{fragment A d'un système } (AB)_2, \ 2H, \ J_{AB} = 8Hz, \ \Delta v = 33Hz)) \ ; \\ \delta = 7.35 (\text{fragment B d'un système } (AB)_2, \ 2H, \ J_{AB} = 8Hz, \ \Delta v = 33Hz)) \ ; \\ \delta = 4.62 (m, \ 1H, \ partie \ X \ d'un système \ ABX) \ ; \\ \delta = 4.21 (d, \ 1H, \ J = 2Hz) \ ; \\ \delta = 3.71 (s, \ 3H) \ ; \\ \delta = 2.90 (partie \ AB \ d'un système \ ABX, \ 2H, J_{AB} = 13.4Hz, \ J_{AX} = 9.4Hz, \ J_{BX} = 2.4Hz, \ \Delta v = 59Hz) \ ; \\ \delta = 3.47 (s, \ 2H) \ ; \\ \delta = 2.79 (d, \ 2H, \ J = 6Hz) \ ; \\ \delta = 2.42 (s \ 3H).$ 

spectre RMN C<sup>13</sup> (CDCl<sub>3</sub>):

10  $\delta$ =201,5 ;  $\delta$ =167,2 ;  $\delta$ =141,8 ;  $\delta$ =139,2 ;  $\delta$ =130,2 ;  $\delta$ =124,0 ;  $\delta$ =63,5 ;  $\delta$ =60,4;  $\delta$ =52,5 ;  $\delta$ =49,6 ;  $\delta$ =49,0;  $\delta$ =21,4.

analyse élémentaire (C<sub>14</sub>H<sub>18</sub>O<sub>5</sub>S) :

C H

15 théorique :

56,4 6,1

trouvé :

56,3 6,2

Exemple 3 : Synthèse du [3(R), 5(S), S(R)]-(+)-3,5-dihydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate de méthyle (8) :

20

25

30

A une solution de 1,089g (3,65mmole) du produit 7 dans un mélange de 35ml de tétrahydrofurane et de 7ml de méthanol refroidie à -78°C est additionné rapidement 4ml d'une solution 1M de diéthylméthoxyborane (4mmole) dans du tétrahydrofurane. Cette addition provoque l'apparition d'un précipité blanc. Le mélange est agité pendant 20min puis on additionne 178mg de NaBH<sub>4</sub> (4,75mmole) en une seule fois, ce qui conduit à l'obtention d'une solution homogène. Après 4h d'agitation à -78°C, on laisse la solution revenir à température ambiante et on additionne 4ml d'acide acétique et 60ml d'une solution aqueuse saturée de NaHCO3, ce qui donne une solution de pH7. La phase aqueuse est extraite trois fois par 150ml d'acétate d'éthyle. Les phases organiques sont assemblées, puis cette solution est lavée avec de la saumure, séchée sur sulfate de magnésium, et le milieu est concentré sous vide. Le résidu

est une huile jaune que l'on distille trois fois par distillation azéotropique avec du méthanol et l'huile obtenue est purifiée par chromatographie sur gel de silice (acétate d'éthyle) puis on la fait cristalliser à faible température (4°C) pour obtenir 1,09g de cristaux, avec un excès énantiomérique d.e.>98%.

5 rendement: 99,4%

pouvoir rotatoire :  $[\alpha]_D$ =+220 (c=1,03 ;CHCl<sub>3</sub>) ;  $[\alpha]_D$ =+219 (c=0,49 ; CHCl<sub>3</sub>)

point de fusion : 92-94°C

spectre RMN H1 (CDCI3):

 $\delta$ =7,47(fragment A d'un système (AB)<sub>2</sub>, 2H, J<sub>AB</sub>=8Hz, Δν=39,6Hz)) :  $\delta$ =7,27(fragment B d'un système (AB)<sub>2</sub>, 2H, J<sub>AB</sub>=8Hz, Δν=39,6Hz)) :  $\delta$ =5,05(s large, 1H) :  $\delta$ =4,43(m, 1H) :  $\delta$ =4,27(m, 2H) :  $\delta$ =3,61(s, 3H) :  $\delta$ =2,83(partie AB d'un système ABX, 2H,J<sub>AB</sub>=13,2Hz, J<sub>AX</sub>=9.8Hz, J<sub>BX</sub>=2,5Hz, Δν=30Hz) ;  $\delta$ =2,43(d, 2H, J=6Hz) :  $\delta$ =2,35(s, 3H) :  $\delta$ =1,76-1,49(m, 2H).

15 spectre RMN C<sup>13</sup> (CDCl<sub>3</sub>):

δ=172.9 ; δ=142.2 ; δ=140.3 ; δ=130.6 ; δ=124.5 ; δ=68.1 ; δ=66.5; δ=64.2 ; δ=52.3 ; δ=42.7 ; δ=42.2; δ=21.9.

analyse élémentaire (C<sub>14</sub>H<sub>20</sub>O<sub>5</sub>S) :

20

25

30

10

C H

théorique :

56,0

trouvé :

56,2

6.7

6,7

Exemple 4 : Synthèse du [3(R), 5(S), S(R)]-(+)-syn-3,5-dioxyisopropylidène-6-paratolylsulfinyl-hexanoate (9) de méthyle :

On dissout, dans 62ml d'acétone et 6,25ml de 2,2-diméthoxypropane, 1,17g du dihydrosulfoxyde <u>8</u> (3,89mmole) et 15mg d'acide para-toluènesulfonique (0,13 % en poids). On agite le mélange à température ambiante pendant 3h jusqu'à disparition du produit de départ. Les solvants sont évaporés sous vide et le produit brut est dilué avec 100ml de dichlorométhane. A cette solution on ajoute 10ml d'une solution aqueuse saturée de NaHCO3. Le mélange est agité pendant

15min à température ambiante puis dilué avec 50ml d'eau. La phase aqueuse est extraite deux fois par 50ml de dichlorométhane et l'ensemble des phases organiques est assemblé, lavé avec 100ml d'eau, séché sur sulfate de magnésium et concentré pour donner 1,3g du produit 9 sous forme de cristaux.

5 rendement: 98%

pouvoir rotatoire :  $[\alpha]_D$ =+195 (c=1,37 ;CHCl<sub>3</sub>)

point de fusion : 110-111°C

spectre RMN H1 (CDCl3):

 $\delta$ =7,43(fragment A d'un système (AB)<sub>2</sub>, 2H, J<sub>AB</sub>=8Hz, Δν=42,2Hz)); δ=7,21(fragment B d'un système (AB)<sub>2</sub>, 2H, J<sub>AB</sub>=8Hz, Δν=42,2Hz)); δ=4,47-4,31(m, 1H); δ=4,30-4.14(m, 1H); δ=3,53(s, 3H); δ=2,43(m, 2H); δ=2,32(partie AB d'un système ABX, 2H,J<sub>AB</sub>=15,6Hz, J<sub>AX</sub>=7 Hz, J<sub>BX</sub>=6Hz, Δν=37,5Hz); δ=2,26(s, 3H); δ=1,49(dt, 1H, J<sub>gem</sub>=12Hz, <sup>3</sup>J=2Hz), δ=1,4(s, 3H); δ=1,27(s, 3H); δ=1,27-1.05(m, 1H).

15

30

10

spectre RMN C13 (CDCl3):

 $\begin{array}{l} \delta = 171.2 \ ; \ \delta = 141.9 \ ; \ \delta = 141.8 \ ; \ \delta = 130.3 \ ; \ \delta = 124.1 \ ; \ \delta = 99.8 \ ; \ \delta = 66.0 ; \ \delta = 63.7 \ ; \\ \delta = 65.0 \ ; \ \delta = 51.9 \ ; \ \delta = 41.3 \ ; \ \delta = 36.2 \ ; \ \delta = 30.2 \ ; \ \delta = 21.7 \ ; \ \delta = 20.0 \ ; \end{array}$ 

20 analyse élémentaire (C<sub>17</sub>H<sub>24</sub>O<sub>5</sub>S) :

C H

théorique: 60,0 7,1

trouvé: 60,0 7,3

25 <u>Exemple 5</u>: Synthèse du [3(R), 5(S)]6-acétoxy-syn-3,5-dioxyisopropylidène-6-paratolylthio-hexanoate de méthyle (10):

On additionne 4,4g d'acétate de sodium anhydre (52,8mmole) à 1,8g (5,28mmole) du sulfoxyde <u>9</u>. 130ml d'anhydride acétique est ajouté au mélange et l'ensemble est porté au reflux pendant 10h à 135°C. Après refroidissement le milieu est filtré sur celite et le solvant est évaporé par distillation azéotropique avec du toluène. Le solide brun que l'on récupère est dilué dans 50ml de

dichlorométhane et filtré sur celite. Le produit brut est purifié par chromatogrphie sur gel de silice  $(CH_2Cl_2)$  pour donner une huile brune, mélange des deux isomères en position  $C_6$  en proportion 54/46.

# 5 spectre RMN H<sup>1</sup> (CDCl<sub>3</sub>):

 $\delta$ =7,35(fragment A d'un système (AB)<sub>2</sub>. 2H, J<sub>AB</sub>=8Hz, Δν=56,2Hz));  $\delta$ =7,07(fragment B d'un système (AB)<sub>2</sub>, 2H, J<sub>AB</sub>=8Hz, Δν=56,2Hz));  $\delta$ =6(d, 1H, J=5,4Hz, isomère majoritaire);  $\delta$ =5,94(d, 1H, J=5,4Hz, isomère minoritaire);  $\delta$ =4,30-4,15(m, 1H);  $\delta$ =4,10-3,90(m, 1H);  $\delta$ =3,64(s, 3H);  $\delta$ =2,45(partie AB d'un système ABX, 2H,J<sub>AB</sub>=15,8Hz, J<sub>AX</sub>=7 Hz, J<sub>BX</sub>=6Hz, Δν=36,5Hz):  $\delta$ =2,28(s, 3H);  $\delta$ =2,01(s, 3H);  $\delta$ =1,74(dt, 1H, J<sub>gem</sub>=12.8Hz, <sup>3</sup>J=2,4Hz, isomère majoritaire);  $\delta$ =1,38(s, 3H, isomère majoritaire);  $\delta$ =1,34(s, 3H, isomère majoritaire);  $\delta$ =1,36(s, 3H, isomère minoritaire);  $\delta$ =1,34(s, 3H, isomère minoritaire);  $\delta$ =1,46-1,22(m, 1H).

15

10

# spectre RMN C13 (CDCI3):

```
 \delta = 171,6 \; ; \; \delta = 170,2 \; ; \; \delta = 170,0 \; ; \; \delta = 139,1 \; ; \; \delta = 139,0 \; ; \; \delta = 134,7 \; ; \; \delta = 134,3 \; ; \; \delta = 130,3 \; ; \\  \delta = 130,2 \; ; \; \delta = 128,6 \; ; \; \delta = 128,2 \; ; \; \delta = 99,9 \; ; \; \delta = 99,8 \; ; \; \delta = 83,3 \; ; \; \delta = 83,1 \; ; \; \delta = 70,8 \; ; \; \delta = 70,1 \; ; \\  \delta = 66,0 \; ; \; \delta = 65,9 \; ; \; \delta = 51,2 \; ; \; \delta = 41,5 \; ; \; \delta = 33,1 \; ; \; \delta = 32,6 \; ; \; \delta = 30,3 \; ; \; \delta = 21,7 \; ; \; \delta = 21,5 \; ; \\  \delta = 21,4 \; ; \; \delta = 20,0 \; .
```

20

# Exemple 6 : Synthèse du [3(R), 5(S)]-(+)-6-hydroxy-syn-3,5-dioxyisopropylidène-hexanoate de méthyle (11) :

25

30

# 1)première étape :

A une solution de 1,29g (3,37mmole) de 10 dans 90ml d'éthanol est ajouté du nickel de Raney par portions, à température ambiante. La réaction est suivie par chromatographie sur plaque de silice (éluant : AcOEt/CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> : 1/1). Le mélange est filtré sur celite et le solide lavé au méthanol. On récupère la phase liquide et après évaporation sous vide des solvants, le résidu est purifié sur colonne de

silice (éluant :  $AcOEt/CH_2CI_2$  : 1/1). On récupère 0,641g de cristaux blancs de [3(R), 5(S)]-(+)-6-acétoxy-3,5-dioxyisopropylidène-hexanoate de méthyle.

# 2)deuxième étape :

5 706mg de ce produit sont repris dans 70ml de méthanol. On ajoute au goutte à goutte à cette solution 927mg de K₂CO₃ en solution dans 6ml d'eau. La solution initialement incolore tourne au jaune et il se forme un précipité blanc. Après avoir agité pendant 3h à température ambiante on ajoute 50ml d'eau et du NH₄Cl, jusqu'à l'obtention d'un pH7. La phase aqueuse est extraite trois fois par de l'acétate d'éthyle, puis elle est saturée par du NaCl et extraite à nouveau trois fois par de l'acétate d'éthyle. Les phases organiques sont réunies, séchées sur sulfate de magnésium, lavées, et les solvants sont évaporés sous vide pour donner 459mg du produit 11, sous la forme d'un liquide incolore.

15 rendement: 78%

20

pouvoir rotatoire :  $[\alpha]_D$ =+9,7 (c=1,85 :CHCl<sub>3</sub>)

spectre RMN H1 (CDCl3):

 $\delta$ =4,33(tdd, 1H, J=11,4Hz, J=6,4Hz, J=2,6 Hz);  $\delta$ =4,00(m, 1H);  $\delta$ =3,67(s, 3H);  $\delta$ =3,53(partie AB d'un système ABX, 2H,J<sub>AB</sub>=11,5Hz, J<sub>AX</sub>=6Hz, J<sub>BX</sub>=2,5Hz, Δν=26Hz);  $\delta$ =2,47(partie AB d'un système ABX, 2H,J<sub>AB</sub>=15,6Hz, J<sub>AX</sub>=6,9Hz, J<sub>BX</sub>=6,1Hz, Δν=39Hz);  $\delta$ =2,18(s large, 1H);  $\delta$ =1,50(dt, 1H, J<sub>gem</sub>=13,2Hz,  $\delta$ =1,46(s, 3H);  $\delta$ =1,37(s, 3H);  $\delta$ =1,40-1,21(m, 1H).

spectre RMN C<sup>13</sup> (CDCl<sub>3</sub>):

25  $\delta$ =171,8;  $\delta$ =99,5;  $\delta$ =70,1;  $\delta$ =66,3;  $\delta$ =66,0;  $\delta$ =52,1;  $\delta$ =41,6;  $\delta$ =32,4;  $\delta$ =30,4;  $\delta$ =20,2.

analyse élémentaire (C<sub>10</sub>H<sub>18</sub>O<sub>5</sub>) :

C H

30 théorique : 55,0 8,3

trouvé: 54,9 8,2

10

15

Exemple 7 : Synthèse du [3(R), 5(R)]-(+)-7phényl-3,5-dioxyisopropylidèneheptanoate de méthyle (12) :

1)première étape : 0,320ml de DMSO est ajouté au goutte à goutte à une solution de 0,2ml de chlorure d'oxalyle dans 5ml de dichlorométhane à -75°C. Après 10min, 156,9mg (0,718mmole) de l'alcool 11 dilué dans 5ml de dichlorométhane est ajouté lentement à cette solution. Le mélange, hétérogène, est agité pendant 1,5h et la température augmente jusqu'à -40°C. Le mélange est refroidi à -50°C avant d'ajouter 1,2ml de triéthylamine, puis on laisse le mélange revenir à la température ambiante sous agitation pendant 1h. 4ml de dichlorométhane sont ajoutés pour solubiliser le mélange. L'avancement de la réaction est suivi par chromatographie sur plaques de silice. Lorsque la réaction est finie, le milieu est dilué avec 20ml de dichlorométhane et 20ml d'une solution aqueuse saturée de NH<sub>4</sub>Cl, puis neutralisé avec 2ml d'une solution aqueuse à 10% d'acidé chlorhydrique. La phase aqueuse est lavée trois fois à l'eau et avec de la saumure puis séchéesur sulfate de magnésium. Les solvants sont évaporés sous vide pour donner 125mg d'une huile jaune : le [3(R), 5(S)]-(+)-6-oxo-syn-3,5-dioxyisopropylidène-hexanoate de méthyle.

20

25

30

2)deuxième étape : A une solution contenant 204mg de bromure de benzyl triphénylphosphonium dans 5ml de tétrahydrofurane anhydre est additionnée 0,320ml d'une solution de n-butyl lithium 1,5M dans l'hexane. Le mélange est agité pendant 10min puis on ajoute une solution de 90mg de l'aldéhyde préparé à l'étape précédente dans 10ml de tétrahydrofurane anhydre. Le milieu est agité pendant 4h à température ambiante pour donner une solution jaune avec un précipité blanc. On ajoute ensuite 50ml de dichlorométhane et 60ml d'une solution aqueuse saturée de NH₄Cl de sorte que l'on ajuste le pH à 6. La phase aqueuse est extraite deux fois par 50ml de dichlorométhane et la phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, puis les solvants sont évaporés et le produit brut est purifié par chromatographie sur colonne de silice (éluant :  $CH_2CI_2$ ). On récupère 79,1mg de [3(R)]5(S)]-(+)-7-phenyl-syn-3,5dioxyisopropylidène-6-heptenoate de méthyle sous la forme d'un melange 85/15 d'isomère Z/E.

5 3) troisième étape :

Le produit préparé à l'étape précédente (30,4mg, 0,104mmole) est réduit en solution dans 6ml d'acétate d'éthyle sous hydrogène en présence de 25mg de palladium sur charbon (5%) pendant 24h. Le mélange est alors filtré sur celite, lavé au dichlorométhane et concentré pour donner 29,6mg de [3(R), 5(R)]-(+)-7phényl-3,5-dioxyisopropylidène-heptanoate de méthyle (12) sous la forme d'un liquide incolore.

rendement (trois étapes): 51% pouvoir rotatoire :  $[\alpha]_D$ =+23 (c=1,45 ;CHCl<sub>3</sub>)

15 spectre RMN H<sup>1</sup> (CDCl<sub>3</sub>):

 $\delta$ =7,32-7.13(m, 5H);  $\delta$ =4,26(tdd, 1H, Hx d'un système ABX, J=12Hz, J=6,5Hz, J=2,6 Hz);  $\delta$ =3,88-3,75(m, 1H);  $\delta$ =3,68(s, 3H);  $\delta$ =2,82-2,61(m, 2H);  $\delta$ =2,46(partie AB d'un système ABX, 2H, J<sub>AB</sub>=15,4Hz, J<sub>AX</sub>=6,7Hz, J<sub>BX</sub>=6,3Hz,  $\Delta$ v=41Hz);  $\delta$ =1,93-1,63(m, 2H);  $\delta$ =1,56(dt, 1H, J<sub>gem</sub>=12Hz,  $\delta$ =1,43(s,  $\delta$ =1,43(s,  $\delta$ =1,56(dt, 1H, J<sub>gem</sub>=12Hz,  $\delta$ =1,43(s,  $\delta$ =

20 3H);  $\delta$ =1,40(s, 3H);  $\delta$ =1,33-1,12(m, 1H).

spectre RMN C<sup>13</sup> (CDCl<sub>3</sub>):

 $\begin{array}{l} \delta = 172,1 \ ; \ \delta = 142,6 \ ; \ \delta = 129,2 \ ; \ \delta = 129,0 \ ; \ \delta = 126,4 \ ; \ \delta = 68,2 \ ; \ \delta = 66,6 \ ; \ \delta = 52,3 \ ; \\ \delta = 41,9 \ ; \ \delta = 38,5 \ ; \ \delta = 37,2 \ ; \ \delta = 31,7 \ ; \ \delta = 30,8 \ ; \ \delta = 20,4 \ . \end{array}$ 

25

10

analyse élémentaire (C<sub>17</sub>H<sub>24</sub>O<sub>4</sub>) :

C H
théorique: 69,8 8,3
trouve: 69,1 8,5

10

20

Exemple 8 : Synthèse du (4R.6R)-(+)-4-hydroxy-6-(2-phényléthyl)-tétrahydro-2H-pyran-2-one (2) :

On porte une solution de 27mg de l'ester 12 dans 2ml d'acide acétique et 0,5ml d'eau à 92°C pendant 2h. Après deux heures à température ambiante, la solution est diluée par 20ml de CH2Cl2 et 10ml d'eau, puis neutralisée par une solution aqueuse saturée de NaHCO3. La phase aqueuse est extraitequatre fois par 10ml de dichlorométhane, la phase organique est lavée avec de la saumure et séchée sur sulfate de magnésium. Le produit brut est purifié par chromatographie sur silice. On récupère 16mg de 2 sous forme de cristaux que l'on fait recristalliser dans un mélange de dichlorométhane et d'hexane.

rendement: 81%

pouvoir rotatoire :  $[\alpha]_D = +71$  (c=0,94; CHCl<sub>3</sub>)

15 point de fusion : 108°C

spectre RMN H1 (CDCI3):

 $\delta = 7.09\text{-}7.44 (m, 5H)$  ;  $\delta = 4.71 (m, 1H)$  ;  $\delta = 4.37 (m, 1H)$  ;  $\delta = 2.96\text{-}2.64 (m, 4H)$  ;  $\delta = 2.17\text{-}1.69 (m, 4H)$  ;  $\delta = 2.46 (m, 1H)$ 

spectre RMN C<sup>13</sup> (CDCl<sub>3</sub>) :

δ=171,3 ; δ=141,7 ; δ=129,2 ; δ=129,1 ; δ=126,8 ; δ=75,7 ; δ=63,3; δ=41,7 ; δ=39,3 ; δ=38,0 ; δ=31,8

analyse élémentaire (C<sub>13</sub>H<sub>16</sub>O<sub>3</sub>) :

25 C H

théorique : 70,9 7,4

trouvė: 70,8 7,1

# Annexe 1

MeO NaH (1 eq) t-BuLi (2 eq) O°C, 68 % **MenthylO** DIBAL, THF 44 % pTol MeO 1 (+)(R)-4Et2BOMe, NaBH4 99 % [5(S),S(R)]-7 de>98% Dimethoxypropane p-TsOH, 98 % MeO [3(R),5(S),S(R)]- 8 de>98% [3(R),5(S),S(R)]- 9 de>98%

# Annexe 2

5

#### Revendications

1- (Xs)-3,5-dioxo-6-p-tolylsulfinyl hexanoate d'alkyle répondant à la formule (II),

5

dans laquelle Xs désigne la configuration R ou S du soufre, caractérisé en ce que Y=OCH<sub>3</sub>.

- 2- Produit selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'il est le (R)-3,5-dioxo-6-p-10 tolvisulfinyl hexanoate de méthyle.
  - 3- Procédé de préparation des (Xs)-3,5-dioxo-6-p-tolylsulfinyl hexanoates d'alkyle répondant à la formule (II),

15

20

25

dans laquelle Xs désigne la configuration R ou S du soufre, Y représente un radical alkyloxy en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, un radical aryloxy ou un radical aralkyloxy en C1-C18, un radical imidazolide, un radical alkylsulfure en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, arylsulfure ou aralkylsulfure en C1-C18, un radical

-N-Q i OMe , Q désignant un radical alkyle

en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, caractérisé en ce que l'on fait réagir le tri-anion du 3,5-di-oxo-hexanoate d'alkyle de formule (X) :

$$Y-CO-CH_2-CO-CH_2-CO-CH_3$$
 (X)

WO 97/19917 PCT/FR96/01782

34

avec le (X's)-p-toluène sulfinate de (-) ou de (+) menthyle, X's désignant les configurations R ou S du soufre et X's  $\neq$  Xs.

4- Procédé selon la revendication 3, caractérisé en ce que le tri-anion du 3,5-dioxo-hexanoate d'alkyle est obtenu par traitement avec de l'hydrure de sodium et soit du ter-butyl lithium soit du sec-butyl lithium en milieu anhydre à basse température.

5

20

30

- 5- Procédé selon la revendication 4, caractérisé en ce que que le tri-anion du 3,5di-oxo-hexanoate d'alkyle est obtenu par traitement avec environ un équivalent d'hydrure de sodium et deux équivalents de ter-butyl lithium ou en présence d'environ un équivalent d'hydrure de sodium et deux équivalents de sec-butyl lithium.
- 6- Procédé selon l'une quelconque des revendications 3 à 5, caractérisé en ce que la réaction est faite dans un solvant choisi parmi les éthers.
  - 7- Procédé selon la revendication 5, caractérisé en ce que la réaction est faite dans le tétrahydrofurane.

8- Procédé selon l'une quelconque des revendications 3 à 7, caractérisé en ce que la réaction est effectuée à une température allant de -10°C à +10°C.

- 9- Procédé selon la revendication 8, caractérisé en ce que la réaction est faite à une température voisine de 0°C.
  - 10- Procédé selon l'une quelconque des revendications 3 à 9, caractérisé en ce que cette réaction se fait avec une quantité de p-toluène sulfinate de menthyle sensiblement égale à 50% en nombre de moles par rapport au nombre de moles de 3,5-di-oxo-hexanoate d'alkyle.

11- Procédé selon l'une quelconque des revendications 3 à 10, caractérisé en ce que on utilise le (S)-p-toluène sulfinate de (-) menthyle ou le (R)-p-toluène sulfinate de (+) menthyle.

- 5 12- Procédé selon la revendication 10, caractérisé en ce que on utilise le (S)-p-toluène sulfinate de (-) menthyle.
  - 13- [5(S), S(R)]-5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoate de méthyle.
- 10 14- Procédé de préparation des  $[5(X_5), S(X_5)]$ -5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoates d'alkyle répondant à la formule (III),

15

20

 $X_5$  désignant la configuration R ou S du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq X_5$ . Y ayant la même signification que dans la revendication 3. Xs désignant la configuration R ou S du soufre, caractérisé en ce que l'on réduit en alcool de façon énantiosélective la fonction 5-carbonyle du (Xs)-3,5-di-oxo-6-paratolylsulfinyl hexanoate d'alkyle répondant à la formule (II) :

dans laquelle Xs désigne la configuration R ou S du soufre.

25 15- Procédé selon la revendication 14, caractérisé en ce que la réduction est faite par un hydrure respectant l'induction stéréochimique due au radical (Xs)paratolylsulfinyle et ne réduisant pas le groupement -COY.

- 16- Procédé selon l'une quelconque des revendications 14 et 15, caractérisé en ce que l'on utilise l'hydrure de di-isobutyl aluminium.
- 17- Procédé selon l'une quelconque des revendications 14 à 16, caractérisé en ce que la réaction est conduite en milieu anhydre, les réactifs étant introduits à une température inférieure à -20°C et on laisse ensuite le milieu revenir à température ambiante.
- 18- Procédé selon l'une quelconque des revendications 14 à 17, caractérisée en ce que la réaction est faite dans le tétrahydrofurane et les réactifs sont introduits à une température de -50°C.
- 19- Procédé selon l'une quelconque des revendications 14 à 18, caractérisé en ce que les réactifs sont introduits à une température aux environs de -78°C.
  - 20- [3 ( $X_3$ ), 5( $X_5$ ), S( $X_5$ )]-3,5-dihydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle de formule (IV),

 $X_3$  désignant la configuration R ou S du carbone  $C_3$ , Y ayant la même signification que dans la revendication 3,  $X_5$  désignant la configuration R ou S du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq X_5$ .

25

21- [3  $(X_3)$ ,  $5(X_5)$ ,  $S(X_5)$ ]-3,5-dihydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle selon la revendication 20, caractérisés en ce que  $X_5 = X_3$ .

22- Procédé de préparation des produits selon les revendiçations 20 et 21, caractérisé en ce que l'on réduit la fonction 3-carbonyle d'un  $[5(X_5), S(X_5)]$ -5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoates d'alkyle répondant à la formule (III),

5

 $X_5$  désignant la configuration R ou S du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq X_5$ . Y ayant la même signification que dans la revendication S, S désignant la configuration S ou S du soufre, par un traitement avec du triacétoxyborohydrure de tétraméthylammonium.

23- [3  $(X_3)$ ,  $5(X_5)$ ,  $S(X_5)$ ]-3,5-dihydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle selon la revendication 20, caractérisés en ce que  $X_5 \neq X_3$ .

15

10

- 24- Produit selon la revendication 23, caractérisé en ce qu'il est le [3(R), 5(S), S(R)]-3,5-dihydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate de méthyle,
- 25- Procédé de préparation des produits selon les revendications 23 et 24, caractérisé en ce que l'on traite un  $[5(X_5), S(X_5)]$ -5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle répondant à la formule (III),

25

 $X_5$  désignant la configuration R ou S du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq X_5$ , Y ayant la même signification que dans la revendication S, S désignant la configuration S ou S du soufre, par du borohydrure de sodium en présence d'un agent chélatant.

- 26- Procédé selon la revendication 25, caractérisé en ce que l'agent chélatant est un dérivé du zinc du titane ou du bore.
- 5 27- Procédé selon la revendication 26, caractérisé en ce que l'agent chélatant est choisi parmi le tétraisopropyloxytitane, le bromure de zinc et le diéthylméthoxyborane.
- 28- Procédé selon la revendication 27, caractérisé en ce que l'agent chélatant est du diéthylméthoxyborane.
  - 29- Procedé selon l'une quelconque des revendications 25 à 28, caractérisé en ce que la réaction est conduite en milieu anhydre.
- 30- Procédé selon l'une quelconque des revendications 25 à 29, caractérisé en ce que les réactifs sont introduits à une température inférieure à 0°C.
- 31- Procédé selon l'une quelconque des revendications 25 à 30, caractérisé en ce que la réaction est mise en oeuvre en présence d'un excès de diéthylméthoxyborane et de borohydrure de sodium.
  - 32- Procédé selon l'une quelconque des revendications 25 à 31, caractérisé en ce que la réaction est faite dans le tétrahydrofurane en introduisant les réactifs à une température inférieure à -20°C et préférentiellement à -78°C.

33-  $[3(X_3), 5(X_5), S(X_5)]$ -3.5-di-alkyloxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle de formule (V),

10

dans laquelle les deux fonctions hydroxyles sont protégées par des radicaux alkyle en C1-C8 ou aryle ou aralkyle, des radicaux tri-alkylsilyle, ou par un radical alcane di-yle en C1-C8, un radical benzylidène, radicaux désignés R , Y et ayant la même signification que dans la revendication 3, Xs désignant la configuration R ou S du soufre,  $X_3$  ayant la même signification que dans la revendication 20,  $X_5$  désignant la configuration R ou S du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq X_5$ .

- 34-  $[3(X_3), 5(X_5), S(Xs)]$ -3,5-di-alkyloxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle selon la revendication 33, caractérisé en ce que R est choisi parmi les radicaux méthyle, benzyle, terbutyldiméthylsilyle, terbutyldiphénylsilyle, isopropylidène et benzylidène, ces deux derniers radicaux permettant à eux seuls de protéger simultanément les deux hydroxyles.
- 35-  $[3(X_3), 5(X_5), S(X_5)]$ -3,5-di-alkyloxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle selon la revendication 34, caractérisé en ce que R est le radical isopropylidène.
  - 36- Produit selon la revendication 35, caractérisé en ce qu'il est le [3(R), 5(S), S(R)]-3,5-dioxyisopropylidène-6-paratolylsulfinyl-hexanoate de méthyle,
- 37- Procédé de préparation du produit selon l'une quelconque des revendications 33 à 36, caractérisé en ce que l'on protège les deux fonctions hydroxyles du produit selon l'une quelconque des revendications 20, 21, 23 et 24 par un radical R, R ayant la même signification que dans les revendications 33 à 35.
- 25 38- Procédé de préparation du produit selon les revendications 35 et 36, caractérisé en ce que l'on traite le  $[3(X_3), 5(X_5), S(X_5)]$ -3,5-di-hydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle par du diméthoxypropane en présence de quantités catalytiques d'acide para toluène sulfonique dans l'acétone.
- 39-  $[3(X_3), 5(X_5)]$ -6-acetoxy-3,5-di-alkyloxy-6-paratolyl-thio-hexanoate d'alkyle de formule (VI)

20

25

dans laquelle Y a la même signification que dans les revendications 1 à 3, R a la même signification que dans la revendication 33,  $X_3$  a la même signification que dans la revendication 20 et  $X_5$  désigne la configuration R ou S du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq X_5$ .

- 40- Produit selon la revendication 39, caractérisé en ce qu'il est le [3(R), 5(S)]6-acétoxy-syn-3,5-dioxyisopropylidène-6-paratolylthio-hexanoate de méthyle.
- 41- Procédé de préparation du produit selon les revendications 39 et 40, caractérisé en ce que l'on réduit la fonction sulfoxyde du produit selon l'une des revendications 33 à 36 en thioéther par une réaction de Pummerer.
- 42- Procédé selon la revendication 41, caractérisé en ce que la réaction est conduite dans l'anhydride acétique ou dans l'anhydride trifluoroacétique, en présence d'un large excès d'acétate de sodium anhydre.
  - 43- Procédé de préparation de  $[3(X_3), 5(X_5)]$  6-hydroxy 3,5-di-alkyloxy-hexanoate d'alkyle répondant à la formule (XI) :

dans laquelle Y a la même signification que dans la revendication 3, R a la même signification que dans la revendication 33,  $X_3$  a la même signification que dans la revendication 20 et  $X_5$  désigne la configuration R ou S du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq X_5$ , caractérisé en ce que l'on réduit la fonction thioéther et que l'on hydrolyse l'acétate d'un produit selon l'une quelconque des revendications 39 et 40.

44- Procédé selon la revendication 43, caractérisé en ce que l'on fait un traitement au nickel de Raney dans un solvant protique ou dans l'acétate d'éthyle et que l'acétate est éliminé en traitant le milieu par une base.

5

45- Procédé selon la revendication 44, caractérisé en ce que l'acétate est éliminé par un traitement au carbonate ou à l'hydrure de di-isobutyl aluminium.

46- Procédé de préparation de  $[3(X_3), 5(X_5)]$  6-oxo 3,5-di-alkyloxy-hexanoate d'alkyle répondant à la formule (VII) : 10

dans laquelle Y a la même signification que dans la revendication 3, R a la même signification que dans la revendication 33, X3 a la même signification que dans la revendication 20 et X<sub>5</sub> désigne la configuration R ou S du carbone C<sub>5</sub>, avec  $X_5 \neq X_5$ , caractérisé en ce que l'on traite le produit selon la revendication 39 ou 40 par du carbonate en milieu aqueux.

47- Procédé de préparation des produits répondant à la formule (VIII) :

20

15

dans laquelle Y a la même signification que dans la revendication 3, R a la même signification que dans la revendication 33,  $X_3$  a la même signification que dans la revendication 20 et  $\mathrm{X}_5$  désigne la configuration R ou  $\mathrm{S}$  du carbone  $\mathrm{C}_5$ , avec  $X_5 \neq Xs$  et  $\Psi'$  représente un radical choisi parmi :

25

- les alkyles en C1-C40, linéaires ramifiés ou cycliques, saturés ou insaturés, éventuellement interrompus par des ponts éthers et lou substitués par au moins un substituant choisi parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino primaire secondaire ou tertiaire,

10

15

nitro, thiol, carboxyle, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyle en C1-C20, alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamido en C1-C20, et parmi les radicaux aryles, les hétérocycles azotés, oxygénés phosphorés et soufrésen C1-C20, saturés ou insaturés.

- les aryles, éventuellement substitués par au moins un substituant choisi parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino alkylamino et dialkylamino en C1-C20, nitro, thiol, carboxyle, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyle en C1-C20 alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamido en C1-C20, aryles en C1-C20 et parmi les radicaux alkyles et aralkyles en C1-C20, saturés ou insaturés, linéaires, ramifiés ou cycliques, les hétérocycles azotés, oxygénés phosphorés et soufrés en C1-C20, saturés ou insaturés.

- les aralkyles, éventuellement substitués par au moins un substituant choisi parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino alkylamino et dialkylamino en C1-C20, nitro, thiol, acide carboxylique, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyleen C1-C20, alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamidoen C1-C20, aryles en C1-C20 et parmi les radicaux alkyles et aralkyles en C1-C20, saturés ou insaturés, linéaires, ramifiés ou cycliques.

20

25

- les hétérocycles azotés, oxygénés ou soufrés, éventuellement substitués par au moins un substituant choisi parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino primaire secondaire ou tertiaire, nitro, thiol, acide carboxylique, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyle en C1-C20 , alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamido en C1-C20 , et parmi les radicaux aryles, aralkyles, les hétérocycles azotés, oxygénés phosphorés et soufrésen C1-C20, saturés ou insaturés, caractérisé en ce que l'on condense un  $[3(X_3), 5(X_5)]$  6-oxo 3,5-dialkyloxy-hexanoate d'alkyle répondant à la formule (VII) :

10

15

20

25

$$\begin{array}{c|c}
O & OR & OR \\
\hline
 & X_3 & X_5 & H
\end{array}$$
(VIII)

sur un réactif de Wittig Ph<sub>3</sub>P=CHΨ puis que l'on fait une hydrogénation du produit obtenu par cette condensation en présence de palladium sur charbon.

48- Procédé de préparation des produits répondant à la formule (IX) :

O OR OR 
$$\Psi$$

$$(IX)$$

dans laquelle Y a la même signification que dans la revendication 3, R a la même signification que dans la revendication 33,  $X_3$  a la même signification que dans la revendication 20,  $X_5$  désigne la configuration R ou S du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq X_5$  et  $\Psi$  représente un radical choisi parmi :

- les alkyles en C1-C40, linéaires ramifiés ou cycliques, saturés ou insaturés, éventuellement interrompus par des ponts éthers et /ou substitués par au moins un substituant choisi parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino primaire secondaire ou tertiaire, nitro, thiol, carboxyle, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyle en C1-C20 , alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamido en C1-C20 , et parmi les radicaux aryles, les hétérocycles azotés, oxygénés phosphorés et soufrésen C1-C20 , saturés ou insaturés.
- les aryles, éventuellement substitués par au moins un substituant choisi parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino alkylamino et dialkylamino en C1-C20, nitro, thiol, carboxyle, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyle en C1-C20 , alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamido en C1-C20 , aryles en C1-C20 et parmi les radicaux alkyles et aralkyles en C1-C20 , saturés ou insaturés, linéaires, ramifiés ou cycliques, les hétérocycles azotés, oxygénés phosphorés et soufrés en C1-C20 , saturés ou insaturés.
- les aralkyles, éventuellement substitués par au moins un substituant choisi parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-

10

15

C20, amino alkylamino et dialkylamino en C1-C20, nitro, thiol, acide carboxylique, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyleen C1-C20, alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamidoen C1-C20, aryles en C1-C20 et parmi les radicaux alkyles et aralkyles en C1-C20, saturés ou insaturés, linéaires, ramifiés ou cycliques.

- les hétérocycles azotés, oxygénés ou soufrés, éventuellement substitués par au moins un substituant choisi parmi les groupements halogène, hydroxyle, alcoxy en C1-C20, acyloxy en C1-C20, amino primaire secondaire ou tertiaire, nitro, thiol, acide carboxylique, amido, carboxylate d'alkyle en C1-C20, carboxylate d'aryle, carboxylate d'aralkyle en C1-C20 , alkylamido en C1-C20, arylamido, aralkylamido en C1-C20 , et parmi les radicaux aryles, aralkyles, les hétérocycles azotés, oxygénés phosphorés et soufrés en C1-C20, saturés ou insaturés, ce procédé étant caractérisé en ce que l'on fait le triflate ou le tosylate d'un  $[3(X_3), 5(X_5)]$  6-hydroxy 3,5-di-alkyloxy-hexanoate d'alkyle répondant à la formule (XI) :

$$\begin{array}{cccc}
O & OR & OR \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
OH & (XI)
\end{array}$$

puis qu'on le traite par un halogénure Hal<sup>4</sup>. Hal désignant un atome de chlore de brome ou d'iode, dans des conditions de substitution .

49- Procédé de préparation de produits répondant à l'une des formules (la) et (lb)

dans laquelle  $\Psi$  a la même signification que dans la revendication 48, caractérisé en ce qu'il comprend au moins une étape choisie parmi les étapes 1 à 8 suivantes :

45

PCT/FR96/01782

1) dans la première étape, on fait réagir le tri-anion du 3,5-di-oxo-hexanoate d'alkyle de formule (X) avec le (X's)-p-toluène (noté pTol) sulfinate de (-) ou de (+) menthyle pour obtenir le (Xs)-3,5-di-oxo-6-p-tolylsulfinyl hexanoate d'alkyle de formule (II).

$$Y-CO-CH_2-CO-CH_2-CO-CH_3$$
 (X)

Xs et X's désignant les configurations R ou S du soufre dans les deux molécules, avec  $Xs \neq X$ 's, Y représentant un radical alkyloxy en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, un radical aryloxy ou un radical aralkyloxy en comprenant au plus 18 atomes de carbone , un radical imidazolide, un radical alkylsulfure en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé, arylsulfure, aralkylsulfure en C1-C20 un radical

20

25

15

10

Q désignant un radical alkyle en C1-C18 linéaire ou ramifié, saturé ou insaturé

2) dans la seconde étape, on réduit de façon énantiosélective la fonction 5-carbonyle du (Xs)-3,5-di-oxo-6-paratolylsulfinyl hexanoate d'alkyle en alcool pour donner le  $[5(X_5), S(Xs)]$ -5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle de formule (III) ci-après.  $X_5$  désignant la configuration du carbone  $C_5$ , avec  $X_5 \neq Xs$  et Y ayant la même signification que ci-dessus,

3) dans la troisième étape, on réduit de façon diastéréosélective la fonction 3-carbonyle du  $[5(X_5), S(Xs)]$ -5-hydroxy-3-oxo-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle pour obtenir le  $[3(X_3), 5(X_5), S(Xs)]$ -3,5-dihydroxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle de formule (IV) ci-après,  $X_3$  désignant la configuration du carbone  $C_3$ , en choisissant une méthode de réduction donnant  $X_5 = X_3$  si l'on veut une configuration anti ou une méthode de réduction donnant  $X_5 \neq X_3$  si l'on veut une configuration syn des deux fonctions alcool, Y ayant la même signification que ci-dessus,

15

10

20

25

RNSDOCID: -WO. . 971991741 1 .

4) dans la quatrième étape, on protège les deux fonctions hydroxyle par des radicaux alkyle en C1-C8 ou aryle ou aralkyle, des radicaux tri-alkylsilyle, ou par un radical alcane di-yle en C1-C8, un radical benzylidène, radicaux que l'on désignera R, pour obtenir un  $[3(X_3), 5(X_5), S(X_5)]$ -3,5-di-alkyloxy-6-paratolylsulfinyl-hexanoate d'alkyle de formule (V) ci dessous. Y ayant la même

signification que ci-dessus, lesdits radicaux n'étant pas déplacés dans les conditions des étapes 5 et 6,

5) dans la cinquième étape, on réduit la fonction sulfoxyde en thioéther par une réaction de Pummerer pour obtenir un [3(X<sub>3</sub>), 5(X<sub>5</sub>)]-6-acétoxy-3,5-di-alkyloxy-6-paratolyl-thio-hexanoate d'alkyle de formule (VI) ci-après, R et Y ayant la même signification que ci-dessus,

15

5

6) dans la sixième étape, on transforme les fonctions en C6 en aldéhyde pour obtenir le  $[3(X_3), 5(X_5)]$  6-oxo 3,5-di-alkyloxy-hexanoate d'alkyle répondant à la formule (VII), Y et R ayant la même signification que ci-dessus,

(VII)

7) dans la septième étape on condense le  $[3(X_3), 5(X_5)]$  6-oxo 3,5-di-alkyloxy-hexanoate d'alkyle de formule (VII) sur un réactif de Wittig  $Ph_3P=CH\Psi$ , avec  $\Psi$  ayant la définition donnée dans la revendication 55, pour donner le produit de formule (VIII), R et Y ayant la même signification que ci-dessus :

5

10 8) dans la huitième étape on réduit la double liaison pour obtenir le produit de formule (IX) suivant :

O OR OR 
$$\psi$$
 (IX)

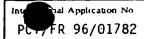
9) dans la neuvième et dernière étape on élimine les groupes protecteurs R des 15 hydroxyle et on hydrolyse l'ester -COY du produit de formule (VIII) ou du produit de formule (IX) pour donner respectivement le produit de formule (Ib) ou le produit de formule (Ia).

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inter Application No PCI/FR 96/01782

IPC 6	CO7C317/44 CO7C317/46 CO7D319/	06 C07D309/30	
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both national classi	fication and IPC	
R FIELDS	SEARCHED		
Minimum d IPC 6	ocumentation searched. (classification system followed by classificat CO7C CO7D	on symbols)	
Documentat	gon searched other than minimum documentation to the extent that	such documents are included in the fields s	earched
Electronic d	ata base consulted during the international search (name of data ha	se and, where practical, search terms used)	
C DOCUM	TENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the r	elevant passages	Relevant to claim No.
X	TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 6, no. 11, November 1995, 0; pages 2679-2682, XP002024874 G. SOLLADIE, ET AL.: "Enatiosele synthesis of a bicyclic ketal ine chiral sulphoxides: (-)-(1R,3R,5; 1,3-dimethyl-2,9-dioxabicyclo[3."  see the whole document	ective duced by S)-endo-	1-38
X Fun	ther documents are listed in the continuation of hix C.	Patent family members are listed	in annex.
'A' docum consid E' earlier filing 'L' docum which citatio 'O' docum other	nent defining the general state of the art which is not dered to be of particular relevance document but published on or after the international date ent which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another on or other special reason (as specified) nent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means then published prior to the international filing date but than the priority date claimed	'T' later document published after the in or priority date and not in conflict witted to understand the principle or invention  'X' document of particular relevance; the cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the cannot be considered to involve an document is combined with one or iments, such combined with one or iments, such combination being obvinin the art.  '&' document member of the same pater.	the the application but theory underlying the e claimed invention bothe considered to locument is taken alone e claimed invention inventive step when the more other such docu- ous to a person skilled
	O February 1997	Date of mailing of the international 2 0. 02	
	mailing address of the ISA  European Patent Office, P.H. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Risswijk Tel. (~31.70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	Authorized officer  English, R	

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

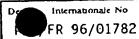


	DOMESTIC CONCIDENCE TO BE DELEVISED.	
C.(Conunus Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Category	Cracon or document, with indicaton, where appropriate, or the relevant passages	
P,X	JOURNAL OF ORGANIC CHEMISTRY, vol. 60, no. 24, 1 December 1995, WASHINGTON, DC, US, pages 7774-7777, XP002024875 G. SOLLADIE, ET AL.: "Chiral sulphoxides in asymmetric synthesis: enantioselective synthesis of the lactonic moiety of (+)-compactin and (+)-mevinolin. Application to a compactin analogue" see the whole document	1-49
A	TETRAHEDRON LETTERS, vol. 33, no. 12, 17 March 1992, OXFORD, GB, pages 1605-1608, XP002010057 G. SOLLADIE, ET AL.: "Asymmetric synthesis of beta-hydroxyketones, precursors of chiral 1,3-diols, from beta, delta-diketosulphoxides" see the whole document	1-3,13,
A	TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 3, no. 1, January 1992, OXFORD, GB, pages 33-38, XP002010058 G. SOLLADIE, ET AL.: "Synthesis of optically active beta, delta-diketo-p-tolylsulphoxides" see page 34	1-3
A	TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 5, no. 9, September 1994, OXFORD, GB, pages 1717-1726, XP002010059 G. SOLLADIE, ET AL.: "Asymmetric synthesis induced by chiral sulphoxides: 2-deoxy-sugars from beta-ketoesters via malic acid" see the whole document	3,14,20, 33,39, 41,43
A	TETRAHEDRON LETTERS, vol. 31, no. 18, 1990, OXFORD, GB, pages 2545-2548, XP002010060 G. WESS, ET AL.: "Stereoselective synthesis of HR 780 a new highly potent HMG-CoA reductase inhibitor" see the whole document	43,46
<b>A</b>	TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 1, no. 5, 1990, OXFORD, GB, pages 307-310, XP000142279 K. PRASAD, ET AL.: "A highly stereoselective route to the four stereoisomers of a six-carbon synthon" see the whole document	22,46

	on) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	Relevant to claim No.
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	
X	TETRAHEDRON LETTERS, vol. 25, no. 23, 1984, OXFORD, GB, pages 2435-2438, XP002010062 K. PRASAD, ET AL.: "A novel diastereoselective synthesis of the lactone moiety of compactin" see page 2437	47
:		
ļ		
,		
_		
-		
		·
	•	

1 .

## RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE



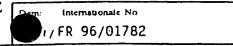
		10/11K 90/01/02
A. CLASSE CIB 6	MENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE C07C317/44 C07C317/46 C07D319/00	6 C07D309/30
Selon la clas	ssification internationale des brevets (CIB) ou à la fois seton la classific	cation nationale et la CIB
	INES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE	
Documentati CIB 6	uon minimale consultee (systeme de classification suivi des symboles de CO7C CO7D	
	non consultee autre que la documentation minimale dans la mesure ou	
Base de don utilises)	nees electronique consultee au cours de la recherche internationale (noi	om de la hase de données, et si cela est realisable, termes de recherche
<b></b>	COMME DEPTIMENTS	
C. DOCUM	TENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS  Identification des documents cites, avec, le cas echeant, l'indication d	des passages perunents no. des revendications visées
X	TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 6, no. 11, Novembre 1995, OXF pages 2679-2682, XP002024874 G. SOLLADIE, ET AL.: "Enatioselec synthesis of a bicyclic ketal indu chiral sulphoxides: (-)-(1R,3R,5S) 1,3-dimethyl-2,9-dioxabicyclo[3.3."  voir le document en entier	ctive uced by -endo-
X Voir	la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents	Les documents de familles de brevets sont indiques en annexe
'A' docum consid 'E' docum ou api 'L' docum priorit autre 'O' docum une ex	nent définissant l'état genéral de la technique, non dére comme particulièrement pertinent pour date publication de le té ou cité pour déterminer la date de publication d'une citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquee) pent se reférant à une divulgation orale, a un usage, à apposition ou tous autres moyens	document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention.  X' document particulièrement pertinent, l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément.  Y' document particulièrement pertinent, l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison etant évidente pour une personne du mêter.  &' document qui fait partie de la même famille de brevets.
	uelle la recherche internationale à eté effectivement achevée .0 Février 1997	Date d'expédition du present rapport de recherche internationale  2 0. 02. 97
Nom et adn	Office Europeen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax (+31-70) 340-3016	English, R

## RAPPORT DE RECHECHE INTERNATIONALE Dem

Dem Crnationale No
PCI/FR 96/01782

	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS  Identification des documents cités, avec, le cas echeant, l'indication des passages pertinents	no, des revendications visees
ategorie *	Identification des documents cites, avec, le cas echeane, i indication des passages perdients	
P,X	JOURNAL OF ORGANIC CHEMISTRY, vol. 60, no. 24, 1 Décembre 1995, WASHINGTON, DC, US, pages 7774-7777, XP002024875 G. SOLLADIE, ET AL.: "Chiral sulphoxides in asymmetric synthesis: enantioselective synthesis of the lactonic moiety of (+)-compactin and (+)-mevinolin. Application to a compactin analogue" voir le document en entier	1-49
A	TETRAHEDRON LETTERS, vol. 33, no. 12, 17 Mars 1992, OXFORD, GB, pages 1605-1608, XP002010057 G. SOLLADIE, ET AL.: "Asymmetric synthesis of beta-hydroxyketones, precursors of chiral 1,3-diols, from beta,delta-diketosulphoxides" voir le document en entier	1-3,13,
A	TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 3, no. 1, Janvier 1992, OXFORD, GB, pages 33-38, XP002010058 G. SOLLADIE, ET AL.: "Synthesis of optically active beta,delta-diketo-p-tolylsulphoxides" voir page 34	1-3
A	TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 5, no. 9, Septembre 1994, OXFORD, GB, pages 1717-1726, XP002010059 G. SOLLADIE, ET AL.: "Asymmetric synthesis induced by chiral sulphoxides: 2-deoxy-sugars from beta-ketoesters via malic acid" voir le document en entier	3,14,20, 33,39, 41,43
A	TETRAHEDRON LETTERS, vol. 31, no. 18, 1990, OXFORD, GB, pages 2545-2548, XP002010060 G. WESS, ET AL.: "Stereoselective synthesis of HR 780 a new highly potent HMG-CoA reductase inhibitor" voir le document en entier	43,46
A	TETRAHEDRON: ASYMMETRY, vol. 1, no. 5, 1990, OXFORD, GB, pages 307-310, XP000142279 K. PRASAD, ET AL.: "A highly stereoselective route to the four stereoisomers of a six-carbon synthon" voir le document en entier -/	22,46

## RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE



C (suite) Di	(SWILE) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Categone *	Identification des documents cites, avec, le cas echeant, l'indication des passages pertinents	no, des revendications visées	
X .	TETRAHEDRON LETTERS, vol. 25, no. 23, 1984, OXFORD, GB, pages 2435-2438, XP002010062 K. PRASAD, ET AL.: "A novel diastereoselective synthesis of the lactone moiety of compactin" voir page 2437	47 46	
	• • • • • • · · · · · · · · · · · · · ·		
·			
	•		
j			
	•		
İ	•		